

AUTOEVALUACIÓN_UNIDAD 3 (SOLUCIONES)

1. Los catalizadores heterogéneos siempre están en la misma fase que los reactivos.
 Verdadero
 Falso
2. Las zeolitas tienen una estructura porosa cristalina con alta acidez.
 Verdadero
 Falso
3. La impregnación es un método de síntesis en el que el material activo se dispersa sobre un soporte inerte.
 Verdadero
 Falso
4. La calcinación es un proceso que elimina solventes y residuos orgánicos de los catalizadores.
 Verdadero
 Falso
5. Las zeolitas se utilizan en procesos como el craqueo catalítico de petróleo.
 Verdadero
 Falso
6. ¿Qué caracteriza a los catalizadores heterogéneos?
 - a) Están en la misma fase que los reactivos.
 - b) Están en una fase diferente a la de los reactivos.
 - c) Son siempre en fase líquida.
 - d) No se pueden regenerar.
7. ¿Cuál de los siguientes es un ejemplo de catalizador metálico?
 - a) Óxido de vanadio (V_2O_5).
 - b) Zeolita ZSM-5.
 - c) Platino (PT).
 - d) Carbotama.
8. ¿Qué soporte es más común en los catalizadores soportados?
 - a) Chatarra metálica

- b) Alúmina (Al_2O_3).
c) Agua destilada.
d) Gases nobles.
9. La clasificación según fase activa incluye todos los EXCEPTO:
- a) Metálicos.
b) Óxidos metálicos.
c) Zeolitas.
d) Gases nobles.
10. ¿Cuál es uno de los usos principales de las zeolitas?
- a) Reformado catalítico en petroquímica.
b) Oxidación de SO_2 a SO_3 .
c) Craqueo catalítico de hidrocarburos.
d) Producción de metano.
a) a de síntesis.